

## 2022—2023 学年度第一学期阶段性随堂练习

### 化学参考答案及评分标准

一、选择题（本题共 15 小题，每小题 1 分，共 15 分。每小题只有一个选项符合题意）

1. B 2. D 3. C 4. A 5. C 6. B 7. D 8. A 9. C 10. B 11. A 12. D 13. B 14. C 15. D

二、填空题（本题共 5 小题，每空 1 分，共 25 分）

16. (1) 供给呼吸 (2) 化学性质不活泼 (3) 物理 密度比空气小

17. (1) 明矾 难溶 活性炭 (2) +1 (3) 降低水的硬度

18. (1) 11 35.45 (2) 8 (3) BC (4) 最外层电子数相同

19. (1)  $P+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$   $Fe+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$  (或其它合理答案) (2) C (3) 3 1:2:1  
(4) 原子 离子 分子之间有间隔 分子构成相同

20. (1) 铝 相对原子质量最大 (或原子质量最大)

三、简答题（本题共 4 小题，每空 1 分，共 24 分）

21. (1)  $KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$  固体加热 排水法

(2)  $H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} H_2O + O_2 \uparrow$  B 氧气的密度比空气略大

22. (1) 吸收二氧化硫，防止污染空气

(2) 分别滴加等量的澄清石灰水，振荡

(3) B A 中氨分子不断运动到 B 中，形成氨水，使酚酞变红

23. (1) 胶塞弹出 种类、数目、质量

(2) 右偏 能

(3)  $Mg+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} MgO$  部分氧化镁以白烟形式散逸

(4) 不能 发生两个化学反应，可能一个反应质量变重，另一个变轻，相互抵消，使质量不变 (2 分)

24. (1) 只与空气中的氧气反应 生成物的状态为固体

(2) A，可充分消耗瓶内氧气，使测定结果更准确 检查装置的气密性

(3) 水倒吸入集气瓶，约占原瓶气体体积的 1/5 红磷不足 (或其它合理答案)

四、计算题（本题 6 分）

25. (1) 100 (2) 40% (3) 10:3:12

(4) 每人每天按用法用量服用的 XX 钙片中钙元素的质量为：

$0.75 \text{ g} \times 2 \times 40\% = 0.6 \text{ g}$  (1 分)

每盒该纯牛奶中含钙元素的质量为：

$0.12 \text{ g/100 mL} \times 250 \text{ mL} = 0.3 \text{ g}$  (1 分)

该纯牛奶的盒数为： $0.6 \text{ g} \div 0.3 \text{ g} = 2$  (1 分)

答：2 盒。